

This Page Is Inserted by IFW Operations
and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

**As rescanning documents *will not* correct images,
please do not report the images to the
Image Problem Mailbox.**

3/9/1 DIALOG(R)File 351:Derwent WPI (c) 2002 Thomson Derwent. All rts. reserv.

004249253

WPI Acc No: 1985-076131/198513

XRAM Acc No: C85-033143

Glass fibres for insulation material - with controlled alkali oxide, boron oxide and fluorine contents

Patent Assignee: ISOVER SAINT-GOBAIN (COMP)

Inventor: BOIVENT M; LEMOIGNE R; MATZEN G

Number of Countries: 022 Number of Patents: 016

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week	
EP 135449	A	19850327	EP 84401844	A	19840918	198513	B
FR 2552075	A	19850322	FR 8314834	A	19830919	198517	
PT 79217	A	19850328				198519	
AU 8432869	A	19850328				198520	
NO 8403715	A	19850415				198522	
ZA 8406709	A	19850301	ZA 846709	A	19840828	198523	
DK 8404446	A	19850320				198527	
FI 8403628	A	19850320				198530	
BR 8404544	A	19850806				198538	
JP 61021933	A	19860130	JP 84194934	A	19840919	198611	
US 4615988	A	19861007	US 84652014	A	19840919	198643	
EP 135449	B	19870429				198717	
DE 3463370	G	19870604				198723	
CA 1229628	A	19871124				198751	
JP 92059257	B	19920921	JP 84194934	A	19840919	199242	
KR 9203941	B1	19920518	KR 845683	A	19840918	199349	

Priority Applications (No Type Date): FR 8314834 A 19830919

Cited Patents: DE 1596771; FR 1355739; FR 2521547; US 2882173; US 4451276

Patent Details:

Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes

EP 135449 A F 15

Designated States (Regional): AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE

EP 135449 B F

Designated States (Regional): AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE

JP 92059257 B 6 C03C-013/00 Based on patent JP 61021933

KR 9203941 B1 C03C-003/087

Abstract (Basic): EP 135449 A

Fibres contain the following components (by wt.): 57.70% SiO₂, 2.7% Al₂O₃, 5-10% CaO, 0-4% MgO, 0-4.5% B₂O₃, 0.5-4% F and 16-20% (exclusively) Na₂O + K₂O, the sum of the B₂O₃ content and 1.5 times the F content being 3-6.5%. Also claimed is an acoustic and/or thermal insulation material comprising the glass fibres.

Pref. fibres are made of a glass contg. 60-67 (pref. 62-67)% SiO₂, 3-5 (pref. 3-4.5)% Al₂O₃, 6-9 (pref. 7-8)% CaO, 0.5-3.5 (pref. 2-3.5)% MgO, 0-4.5% B₂O₃, 0.5-4 (pref. 1-4, esp. 1.5-4)% F and 16-20% (exclusively) Na₂O + K₂O (pref. 14-17, esp. 15-16.5% Na₂O + 0.5-3.5, esp. 1-2.5% K₂O). The sum of B₂O₃ + 1.5 x F is pref. 4-6, esp. 4.5%.

ADVANTAGE - Fibres are made of a glass which allows stable and uniform melting in electric furnaces, which contains only small amts. of expensive components and which has excellent devitrification and viscosity characteristics.

Abstract (Equivalent): EP 135449 B

Glass fibres characterised in that they contain the following constituents in the following proportions by weight: SiO₂ 57 to 70% Al₂O₃ 2 to 7% CaO 5 to 10% MgO 0 to 4% B₂O₃ 0 to 4.5% F 0.5 to 4% these

latter two constituents being incorporated according to proportions by weight governed by $B_2O_3 + 1.5 F$ is between 3% and 6.5% the said fibres likewise containing the alkaline oxides Na_2O and K_2O in the proportions by weight which satisfy $Na_2O + K_2O$ is greater than 16% and less than 20%. (14pp)

Abstract (Equivalent): US 4615988 A

Glass fibres suitable for thermal/acoustic insulation are formed from a compsn. comprising (wt.%) 57-70 SiO_2 , 2-7 Al_2O_3 , 5-10 CaO , 0-4 MgO , 14-17 Na_2O , 0.5-3.5 K_2O , 0-4.5 B_2O_3 , 0.5-4.0 F, with the sum of $Na_2O + K_2O$ in the range 16-20%, and where $B_2O_3 + 1.5 F$ is 3-6.5.

The fibres have upper devitrification temp. below 980 deg.C and a temp. corresp. to zero devitrification below 920 deg.C.

ADVANTAGE - The mixt. can be uniformly and stably fused in an electric furnace to give a melt suitable for fibre prodn. (5pp)

Title Terms: GLASS; FIBRE; INSULATE; MATERIAL; CONTROL; ALKALI; OXIDE; BORON; OXIDE; FLUORINE; CONTENT

Derwent Class: L01

International Patent Class (Main): C03C-003/087; C03C-013/00

International Patent Class (Additional): C03B-037/04; C03C-003/091; C03C-003/11; C03C-003/112

File Segment: CPI

Manual Codes (CPI/A-N): L01-A01B; L01-A03A; L01-A05; L01-A06D; L01-A07A; L01-F03; L01-L05

Derwent WPI (Dialog® File 351): (c) 2002 Thomson Derwent. All rights reserved.

© 2002 The Dialog Corporation



⑯ Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets

⑮ Numéro de publication:

0 135 449

A1

⑯

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

⑯ Numéro de dépôt: 84401844.0

⑮ Int. Cl.⁴: C 03 C 13/00

⑯ Date de dépôt: 18.09.84

⑯ Priorité: 19.09.83 FR 8314834

⑯ Date de publication de la demande:
27.03.85 Bulletin 85/13

⑯ Etats contractants désignés:
AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE

⑯ Demandeur: ISOVER SAINT-GOBAIN
Les Miroirs 18, avenue d'Alsace
F-92400 Courbevoie(FR)

⑯ Inventeur: Le Moigne épouse Rey, Simone
44 avenue Camelot
F-91200 Athis Mons(FR)

⑯ Inventeur: Boivent, Marcel
21 rue Victor Hugo
F-92400 Courbevoie(FR)

⑯ Inventeur: Matzen, Guy
165 rue Championnet
F-75018 Paris(FR)

⑯ Mandataire: Breton, Jean-Claude et al.
SAINT-GOBAIN RECHERCHE 39, quai Lucien Lefranc
F-93300 Aubervilliers Cedex(FR)

⑯ Fibres de verre et composition convenant pour leur fabrication.

⑯ L'invention concerne des compositions de verre destinées à la fabrication de fibres discontinues.

Les fibres de verre selon l'invention renferment les constituants suivants selon les proportions pondérales ainsi définies: SiO₂ : 57 à 70% ; Al₂O₃ : 2 à 7% ; CaO : 5 à 10% ; MgO : 0 à 4% ; B₂O₃ : 0 à 4,5% ; F : 0,5 à 4%, ces deux derniers constituants étant incorporés selon des proportions régies par l'inégalité suivante : 3% < B₂O₃ + 1,5 F < 6,5%. Lesdites fibres renfermant également les oxydes alcalins Na₂O et K₂O selon des proportions pondérales satisfaisant l'inégalité : 16% < Na₂O + K₂O < 20%.

L'invention s'applique à la fabrication de matériau destiné à l'isolation thermique et/ou acoustique.

A1

449

135

E1

FIBRES DE VERRE ET COMPOSITION CONVENANT
POUR LEUR FABRICATION

La présente invention concerne des compositions de verre destinées à la fabrication de fibres. Plus particulièrement, elle a pour objet des compositions capables d'être étirées sous forme de fibres discontinues, à l'aide d'air comprimé, de jets de vapeur d'eau, de gaz chauds ou de la force centrifuge.

Les compositions de verre selon l'invention seront étirées selon un procédé qui consiste à alimenter en verre fondu un corps creux tournant à grande vitesse, et qui présente une paroi périphérique percée de nombreux orifices au travers desquels le verre est projeté horizontalement sous l'action de la force centrifuge. Il se forme ainsi des fibres primaires qui sont ensuite étirées de haut en bas par l'action de flammes ou d'un courant gazeux.

Ce type de procédé et les dispositifs de mise en oeuvre dudit procédé sont décrits, par exemple, dans les brevets français publiés sous les numéros 1 382 917 et 2 443 436.

Les compositions de verre couramment employées pour la fabrication de fibres résultent d'un compromis entre les propriétés souhaitées pour lesdites fibres, le coût des différentes matières premières et les contraintes imposées par les dispositifs de mise en oeuvre du procédé. Ainsi, par exemple, la nature de la matière utilisée pour fabriquer le corps creux exige des verres dont les caractéristiques physiques autorisent la formation de fibres primaires à des températures inférieures à 1100°C.

La plupart des compositions de verres connues, mises au point pour la fabrication de fibres, satisfont en général les contraintes imposées mais au détriment, par exemple, de certains aspects économiques.

Ainsi, beaucoup de compositions connues comprennent un grand nombre de constituants qui imposent une multiplication des matières

premières vitrifiables nécessaires à l'élaboration du verre. **01 35449**
multiplication entraîne la recherche de nouvelles sources d'approvisionnement et une augmentation des frais de stockage et de manutention.

Il faut également souligner que bon nombre des constituants 5 introduits dans les compositions connues sont issus de matières premières onéreuses. La multiplication de tels constituants et/ou leur introduction dans la composition en quantités non négligeables majorent très sensiblement le coût du verre fabriqué.

Par ailleurs, la fusion de certaines compositions connues 10 dans des fours chauffés au gaz provoquent souvent le départ de matières volatiles. Cette volatilisation conduit à augmenter dans le mélange vitrifiable la proportion des constituants les plus volatils et à installer des dispositifs d'épuration des fumées.

L'utilisation relativement récente des fours électriques a 15 conduit à une réduction des pertes par volatilisation. Cependant bien des compositions connues, très satisfaisantes à maints égards, ne sont pas adaptées à la fusion électrique. Lorsque ces compositions sont fondues dans des fours électriques, on observe que la couche de mélange vitrifiable qui recouvre le bain de verre n'est pas stable. Il se forme 20 des poches gazeuses qui éclatent et qui découvrent de manière intermittente la surface du verre. Ces phénomènes occasionnent des pertes thermiques non négligeables ainsi que des pertes de matières par volatilisation qui, bien que moins importantes que celles observées dans les fours chauffés au gaz, sont encore gênantes.

25 L'invention a pour objet des compositions de verres qui autorisent une fusion stable et régulière dans des fours électriques.

L'invention concerne aussi des compositions de verre dont le nombre de constituants est limité et qui ne comprennent que très peu de constituants onéreux lesquels sont introduits en faible quantité.

30 L'invention vise également des compositions de verre qui présentent d'excellentes caractéristiques de viscosité et de dévitrification.

Les compositions de verre selon l'invention répondent à certains des objectifs fixés grâce à l'introduction systématique de fluor 35 dans lesdites compositions.

La Demanderesse a constaté sans pouvoir l'expliquer complètement que l'introduction de ce constituant avait pour effet d'assurer un échappement régulier des gaz provenant de la décomposition des matières premières, et, de ce fait, une fusion particulièrement stable.

Les caractéristiques de viscosité et de dévitrification des verres de l'invention sont notamment régies par l'introduction des oxydes alcalins Na_2O et K_2O et par celle de B_2O_3 et de fluor.

L'influence respective du bore et du fluor sur la viscosité du verre est telle que ces deux constituants sont introduits dans la composition en prenant en considération l'effet respectif de chacun d'entre eux.

Pour contrôler avec précision l'effet global du bore et du fluor sur la viscosité tout en maintenant ces deux constituants dans des proportions pondérales économiquement acceptables, ceux-ci sont introduits dans les compositions en respectant l'inégalité suivante :

$$3\% \leq B_2O_3 + 1,5F \leq 6,5\%$$

Le facteur affectant le fluor permet de pondérer l'influence de ce constituant sur la viscosité et de la comparer directement à celle du bore. Ainsi, par exemple, 2 % en poids de fluor dans le verre ont pratiquement le même effet sur sa viscosité que 3 % en poids de B_2O_3 .

Le respect de cette inégalité permet également d'optimiser l'influence du bore et du fluor sur la dévitrification, et concourt à l'obtention de verres commençant à cristalliser à des températures exceptionnellement basses.

Pour abaisser la viscosité tout en obtenant d'excellentes caractéristiques de dévitrification, les compositions de l'invention comprennent, outre le bore et le fluor, les oxydes alcalins Na_2O et K_2O qui sont introduits selon des proportions pondérales telles qu'elles respectent l'inégalité suivante :

$$16\% < Na_2O + K_2O < 20\%$$

D'une manière générale les compositions des fibres de verre selon l'invention comprennent les constituants suivants selon les proportions données ci-après :

30	SiO_2	57	à	70	%
	Al_2O_3	2	à	7	%
	CaO	5	à	10	%
	MgO	0	à	4	%
5	B_2O_3	0	à	4,5	%
	F	0,5	à	4	%

en ajoutant les oxydes alcalins Na_2O et K_2O dans des proportions pondérales définies par l'inégalité précitée, B_2O_3 et F obéissant à l'inégalité déjà exposée.

Les fibres de verre de l'invention ont de préférence des com-

positions comprenant les constituants déjà cités selon les proportions ci-après définissant les deux domaines suivants :

5	SiO ₂	60	à	67	%
	Al ₂ O ₃	3	à	5	%
	CaO	6	à	9	%
	MgO	0,5	à	3,5	%
	B ₂ O ₃	0	à	4,5	%
	F	0,5	à	4	%

et :

10	SiO ₂	62	à	67	%
	Al ₂ O ₃	3	à	4,5	%
	CaO	7	à	8	%
	MgO	2	à	3,5	%
	B ₂ O ₃	0	à	4,5	%
15	F	1	à	4	%

Ces différentes compositions comprennent également les oxydes Na₂O et K₂O selon des proportions définies par l'inégalité citée précédemment.

Deux domaines renfermant des compositions avantageuses sont 20 ainsi délimitées :

25	SiO ₂	62	à	67	%
	Al ₂ O ₃	3	à	4,5	%
	CaO	7	à	8	%
	MgO	2	à	3,5	%
	Na ₂ O	14	à	17	%
	K ₂ O	0,5	à	3,5	%
	B ₂ O ₃	0	à	4,5	%
	F	1	à	4	%

et :

30	SiO ₂	62	à	67	%
	Al ₂ O ₃	3	à	4,5	%
	CaO	7	à	8	%
	MgO	2	à	3,5	%
	Na ₂ O	15	à	16,5	%
35	K ₂ O	1	à	2,5	%
	B ₂ O ₃	0	à	4,5	%
	F	1,5	à	4	%

Les compositions de ces deux derniers domaines qui présentent les meilleures caractéristiques sont celles respectant l'inégalité :

$$4 \leq B_2O_3 + 1,5 F \leq 6$$

0135449

D'une manière générale, les compositions de l'invention qui présentent le plus grand intérêt, au plan des caractéristiques de viscosité et dévitrification et au plan économique, sont celles qui renferment du bore et du fluor selon des proportions pondérales régies par la relation :

$$B_2O_3 + 1,5 F = 4,5 \%$$

Les caractéristiques des compositions de l'invention seront mieux appréciées au travers des exemples suivants.

10

EXEMPLE 1

	<u>Composition</u>	<u>Propriétés physiques</u>		
	SiO ₂ 64,55 %	Viscosité		
15	Al ₂ O ₃ 3,35 %	Temp. pour 100 Poises	1320°C	
	CaO 7,25 %	1000 Poises	1075°C	
	MgO 3,00 %	10000 Poises	930°C	
20	Na ₂ O 15,60 %	Dévitrification		
	K ₂ O 1,35 %	Temp. sup. de dévitrif.	955°C	
	B ₂ O ₃ 3,60 %	Temp. vit. nulle	900°C	
25	F 0,60 %	Temp. vit. max.	820°C	
	Impuretés 0,95 %	Vit. max. (μm/min)	0,60	
	O ₂ à déduire 0,25 %			
		Temp. (1000 Poises) - TSD	120°C	
		Temp. (10000 Poises) - T.vit.nulle	30°C	

25

EXEMPLE 2

	<u>Composition</u>	<u>Propriétés physiques</u>		
	SiO ₂ 63,00 %	Viscosité		
30	Al ₂ O ₃ 3,60 %	Temp. pour 100 Poises	1286°C	
	CaO 7,95 %	1000 Poises	1054°C	
	MgO 3,00 %	10000 Poises	911°C	
	Na ₂ O 14,35 %	Dévitrification		
	K ₂ O 2,45 %	Temp. sup. de dévitrif.	940°C	
	B ₂ O ₃ 4,50 %	Temp. vit. nulle	890°C	
35	F 1,15 %	Temp. vit. max.	800°C	
	Impuretés 0,48 %	Vit. max. (μm/min)	0,33	
	O ₂ à déduire 0,48 %			
		Temp. (1000 Poises) - TSD	114°C	
		Temp. (10000 Poises) - T.vit.nulle	21°C	

EXEMPLE 3

0135449

CompositionPropriétés physiques

	SiO ₂	64,10 %
5	Al ₂ O ₃	3,30 %
	CaO	7,85 %
	MgO	2,90 %
	Na ₂ O	15,80 %
	K ₂ O	1,35 %
10	B ₂ O ₃	2,95 %
	F	0,95 %
	Impuretés	1,20 %
	O ₂ à déduire	0,40 %

15

	Viscosité	
	Temp. pour 100 Poises	1308°C
	1000 Poises	1072°C
	10000 Poises	924°C
	Dévitrification	
	Temp. sup. de dévitrif.	940°C
	Temp. vit. nulle	900°C
	Temp. vit. max.	820°C
	Vit. max. (μm/min)	0,67

Temp. (1000 Poises) - TSD 132°C
 Temp. (10000 Poises) - T.vit.nulle 24°C

EXEMPLE 4CompositionPropriétés physiques

	SiO ₂	64,50 %
20	Al ₂ O ₃	3,40 %
	CaO	7,25 %
	MgO	3,10 %
	Na ₂ O	15,65 %
	K ₂ O	1,40 %
25	B ₂ O ₃	2,50 %
	F	2,02 %
	Impuretés	1,03 %
	O ₂ à déduire	0,85 %

30

	Viscosité	
	Temp. pour 100 Poises	1296°C
	1000 Poises	1050°C
	10000 Poises	902°C
	Dévitrification	
	Temp. sup. de dévitrif.	910°C
	Temp. vit. nulle	855°C
	Temp..vit. max.	800°C
	Vit. max. (μm/min)	1,00

Temp. (1000 Poises) - TSD 140°C
 Temp. (10000 Poises) - T.vit.nulle 47°C

7
EXEMPLE 5

0135449

Composition

	SiO ₂	65,90 %
5	Al ₂ O ₃	3,35 %
	CaO	7,50 %
	MgO	3,10 %
	Na ₂ O	15,95 %
	K ₂ O	1,45 %
10	B ₂ O ₃	-
	F	2,60 %
	Impuretés	1,24 %
	O ₂ à déduire	1,09 %

15

Viscosité

Temp. pour	100 Poises	1320°C
	1000 Poises	1077°C
	10000 Poises	921°C

Dévitrification

Temp. sup. de dévitrif.	920°C
Temp. vit. nulle	870°C
Temp. vit. max.	820°C
Vit. max. (μm/min)	1,84

Temp. (1000 Poises) - TSD 157°C
 Temp. (10000 Poises) - T.vit.nulle 51°C

EXEMPLE 6Composition

	SiO ₂	65,50 %
20	Al ₂ O ₃	3,35 %
	CaO	7,50 %
	MgO	3,10 %
	Na ₂ O	15,70 %
	K ₂ O	1,45 %
25	B ₂ O ₃	-
	F	3,75 %
	Impuretés	1,23 %
	O ₂ à déduire	1,58 %

30

Viscosité

Temp. pour	100 Poises	1290°C
	1000 Poises	1053°C
	10000 Poises	900°C

Dévitrification

Temp. sup. de dévitrif.	925°C
Temp. vit. nulle	865°C
Temp. vit. max.	780°C
Vit. max. (μm/min)	0,27

Temp. (1000 Poises) - TSD 188°C
 Temp. (10000 Poises) - T.vit.nulle 35°C

<u>Composition</u>		<u>Propriétés physiques</u>		
SiO ₂	64,25 %	Viscosité		
5 Al ₂ O ₃	3,40 %	Temp. pour	100 Poises	1332°C
CaO	7,00 %		1000 Poises	1087°C
MgO	3,05 %		10000 Poises	932°C
Na ₂ O	15,55 %	Dévitrification		
K ₂ O	1,50 %	Temp. sup. de dévitrif.		920°C
10 B ₂ O ₃	3,30 %	Temp. vit. nulle		880°C
F	1,20 %	Temp. vit. max.		820°C
Impuretés	1,25 %	Vit. max. (μm/min)		0,54
O ₂ à déduire	0,50 %			
		Temp. (1000 Poises) - TSD		167°C
15		Temp. (10000 Poises) - T.vit.nulle		52°C

EXEMPLE 8

<u>Composition</u>		<u>Propriétés physiques</u>		
SiO ₂	65,10 %	Viscosité		
20 Al ₂ O ₃	3,20 %	Temp. pour	100 Poises	1315°C
CaO	6,90 %		1000 Poises	1080°C
MgO	2,90 %		10000 Poises	930°C
Na ₂ O	15,60 %	Dévitrification		
K ₂ O	1,35 %	Temp. sup. de dévitrif.		870°C
25 B ₂ O ₃	2,95 %	Temp. vit. nulle		830°C
F	1,05 %	Temp. vit. max.		800°C
Impuretés	1,39 %	Vit. max. (μm/min)		0,44
O ₂ à déduire	0,44 %			
		Temp. (1000 Poises) - TSD		250°C
30		Temp. (10000 Poises) - T.vit.nulle		100°C

<u>Composition</u>		<u>Propriétés physiques</u>		
SiO ₂	64,85 %	Viscosité		
5 Al ₂ O ₃	3,35 %	Temp. pour	100 Poises	1324°C
CaO	7,40 %		1000 Poises	1083°C
MgO	2,90 %		10000 Poises	933°C
Na ₂ O	15,20 %	Dévitrification		
K ₂ O	1,40 %	Temp. sup. de dévitrif.		940°C
10 B ₂ O ₃	3,00 %	Temp. vit. nulle		870°C
F	1,15 %	Temp. vit. max.		820°C
Impuretés	1,23 %	Vit. max. (μm/min)		0,67
O ₂ à déduire	0,48 %			
15		Temp. (1000 Poises) - TSD		213°C
		Temp. (10000 Poises) - T.vit.nulle		63°C

EXEMPLE 10

<u>Composition</u>		<u>Propriétés physiques</u>		
20 SiO ₂	69,00 %	Viscosité		
Al ₂ O ₃	2,00 %	Temp. pour	100 Poises	1294°C
CaO	5,00 %		1000 Poises	1054°C
MgO	-		10000 Poises	906°C
Na ₂ O	16,00 %	Dévitrification		
25 K ₂ O	3,70 %	Temp. sup. de dévitrif.		970°C
B ₂ O ₃	2,50 %	Temp. vit. nulle		870°C
F	2,00 %	Temp. vit. max.		820°C
Impuretés	0,64 %	Vit. max. (μm/min)		0,12
O ₂ à déduire	0,84 %			
30		Temp. (1000 Poises) - TSD		84°C
		Temp. (10000 Poises) - T.vit.nulle		36°C

Les compositions des fibres de verre selon l'invention présentent un certain nombre de caractéristiques remarquables ainsi qu'il ressort notamment de l'examen des exemples précédents.

35 Ces verres présentent une faible viscosité ; pour prendre un point de repère bien connu, la viscosité de 1000 poises, la température correspondante pour les verres de l'invention est inférieure ou égale à 1100°C.

De plus, ces verres dévitrifient à des températures excep-

tionnellement basses. En effet, la température supérieure de dévitrification est généralement inférieure à 980°C et dans la majorité des cas inférieure à 960°C.

5 L'écart entre la température correspondant à 1000 poises et la température supérieure de dévitrification est généralement supérieur à 100°C et dépasse même parfois 200°C.

La température correspondant à la vitesse de croissance nulle, appelée couramment liquidus, est généralement inférieure à 920°C et dans la majorité des cas inférieure ou égale à 900°C.

10 L'écart entre la température correspondant à la viscosité de 10000 poises et le liquidus est toujours largement positif. Cet écart est un critère important pour juger de l'aptitude au fibrage, pour des procédés de fibrage par centrifugation décrits par exemple dans les brevets précités, vis-à-vis de la dévitrification. En effet, lorsque 15 cet écart est positif, les risques de dévitrification dans le dispositif de fibrage sont pratiquement nuls.

Enfin, la température correspondant à la vitesse maximale de croissance des cristaux est généralement inférieure à 840°C et très souvent inférieure ou égale à 820°C.

20 Quant à la vitesse maximale, elle reste dans des limites normalement admises pour ce genre de verres.

Grâce à cet ensemble de caractéristiques, les verres de l'invention conviennent particulièrement bien à la fabrication de fibres discontinues, susceptibles de rentrer dans la constitution de matériaux 25 destinés notamment à l'isolation thermique et/ou acoustique.

REVENDICATIONS

1. Fibres de verre, caractérisées par le fait qu'elles renferment les constituants suivants selon les proportions pondérales ci-après :

5	SiO ₂	57	à	70	%
	Al ₂ O ₃	2	à	7	%
	CaO	5	à	10	%
	MgO	0	à	4	%
	B ₂ O ₃	0	à	4,5	%
10	F	0,5	à	4	%

ces deux derniers constituants étant incorporés selon des proportions pondérales régies par l'inégalité :

$$3 \% \leq B_2O_3 + 1,5 F \leq 6,5 \%$$

lesdites fibres renfermant également les oxydes alcalins Na₂O et K₂O selon les proportions pondérales satisfaisant l'inégalité :

$$16 \% < Na_2O + K_2O < 20 \%$$

2. Fibres de verre selon la revendication 1, caractérisées par le fait qu'elles renferment les constituants suivants selon les proportions pondérales ci-après :

20	SiO ₂	60	à	67	%
	Al ₂ O ₃	3	à	5	%
	CaO	6	à	9	%
	MgO	0,5	à	3,5	%
	B ₂ O ₃	0	à	4,5	%
25	F	0,5	à	4	%

avec :

$$3 \% \leq B_2O_3 + 1,5 F \leq 6,5 \%$$

et :

$$16 \% < Na_2O + K_2O < 20 \%$$

30 3. Fibres de verre selon l'une des revendications précédentes, caractérisées par le fait qu'elles renferment les constituants suivants selon les proportions pondérales ci-après :

35	SiO ₂	62	à	67	%
	Al ₂ O ₃	3	à	4,5	%
	CaO	7	à	8	%
	MgO	2	à	3,5	%
	B ₂ O ₃	0	à	4,5	%
	F	1	à	4	%

avec :

$$3 \% \leq B_2O_3 + 1,5 F \leq 6,5 \%$$

0135449

et :

$$16 \% < Na_2O + K_2O < 20 \%$$

4. Fibres de verre selon l'une des revendications précédentes,
 5 caractérisées par le fait qu'elles renferment les constituants suivants
 selon les proportions pondérales ci-après :

SiO ₂	62	à	67	%
Al ₂ O ₃	3	à	4,5	%
CaO	7	à	8	%
MgO	2	à	3,5	%
Na ₂ O	14	à	17	%
K ₂ O	0,5	à	3,5	%
B ₂ O ₃	0	à	4,5	%
F	1	à	4	%

15 avec :

$$3 \% \leq B_2O_3 + 1,5 F \leq 6,5 \%$$

5. Fibres de verre selon la revendication 4, caractérisées
 par le fait qu'elles renferment les constituants suivants selon les
 proportions pondérales ci-après :

SiO ₂	62	à	67	%
Al ₂ O ₃	3	à	4,5	%
CaO	7	à	8	%
MgO	2	à	3,5	%
Na ₂ O	15	à	16,5	%
K ₂ O	1	à	2,5	%
B ₂ O ₃	0	à	4,5	%
F	1,5	à	4	%

avec :

$$3 \% \leq B_2O_3 + 1,5 F \leq 6,5 \%$$

6. Fibres de verre selon la revendication 5, caractérisées
 par le fait qu'elles renferment du bore et du fluor selon des propor-
 tions pondérales régies par l'inégalité suivante :

$$4 \% \leq B_2O_3 + 1,5 F \leq 6 \%$$

7. Fibres de verre selon l'une des revendications précédentes,
 35 caractérisées par le fait qu'elles renferment du bore et du fluor selon
 des proportions pondérales régies par la relation ci-après :

$$B_2O_3 + 1,5 F = 4,5 \%$$

8. Matériau destiné à l'isolation thermique et/ou acoustique,
 caractérisé en ce qu'il comprend des fibres de verre dont la composi-

0135449

3

tion est définie par l'une quelconque des revendications précédentes.

5

10

15

20

25

30

35



DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Categorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl. 4)
X	DE-A-1 596 771 (COMPAGNIE DE SAINT-GOBAIN) * Revendications; pages 2,3 *	1,8	C 03 C 13/00
P,X	US-A-4 451 276 (M.-P. BARTHE et al.) * Revendications 1,6 *	1-8	
A	FR-A-2 521 547 (MANVILLE SERVICE CORP.) * Revendications 1,2,5; page 1, lignes 1-3; page 5, lignes 6-12; page 7, lignes 21-25 *	1-4,8	
A	FR-A-1 355 739 (COMPAGNIE DE SAINT-GOBAIN)		DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl. 4)
A	US-A-2 882 173 (W.W. WELSCH)		C 03 C 13/00
Le présent rapport de recherche a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche LA HAYE		Date d'achèvement de la recherche 30-10-1984	Examinateur GAJ A.
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES			
X	particulièrement pertinent à lui seul	T	théorie ou principe à la base de l'invention
Y	particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie	E	document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date
A	arrière-plan technologique	D	cité dans la demande
O	divulgation non-écrite	L	cité pour d'autres raisons
P	document intercalaire	S	membre de la même famille document correspondant